#### NEW COLOR FORMER AND RECORDING MATERIAL

Patent number:

JP2000143611

**Publication date:** 

2000-05-26

Inventor:

KABASHIMA KAZUO; IWAYA TETSUO

Applicant:

**ASAHI CHEMICAL IND** 

Classification:

- international: B41M5/155; B41M5/30; C07C275/40; B41M5/155;

B41M5/30; C07C275/00; (IPC1-7): C07C275/40;

B41M5/155; B41M5/30

- european:

Application number: JP19990120683 19990427

Priority number(s): JP19990120683 19990427; JP19980250671 19980904

Report a data error here

#### Abstract of JP2000143611

PROBLEM TO BE SOLVED: To prepare a color former excellent in image preservability and color density, and useful for a recording material (especially a thermosensitive recording material) by including an ureaurethane compound and a colorless or light- colored dye precursor. SOLUTION: This color former includes (A) an ureaurethane compound and (B) a colorless or light-colored dye precursor. The ingredient A is e.g. a compound of formula I (wherein, X, Y and Z are each an aromatic compound residue, a heterocyclic compound residue or an aliphatic compound residue), a compound of formula II [wherein, &alpha is a residue having >=2 valence; (n) is >=2], a compound of formula III [wherein, &gamma is SO2, O, (S)n or the like or not present; (n) is 1 or 2] or the like. The ingredient B is e.g. a triarylmethane-based compound, a diphenylmethane-based compound, a xanthene-based compound, a thiazine-based compound, a spiro-based compound or the like. The weight content ratio of (the component A/the component B) is preferably (5-1,000)%, especially preferably (20-500)%.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

BEST AVAILABLE COPY

```
(19)【発行国】日本国特許庁(JP)
(12)[公報種別]公開特許公報(A)
(11)[公開番号]特開2000-143611(P2000-143611A)
(43)【公開日】平成12年5月26日(2000. 5. 26)
(54)【発明の名称】新規発色剤および記録材料
(51)【国際特許分類第7版】
  C07C275/40
  B41M 5/155
       5/30
[FI]
  C07C275/40
  B41M 5/12
              108
       5/18
              108
 審査請求】未請求
【請求項の数】8
【出願形態】OL
【全頁数】37
(21)【出願番号】特願平11-120683
(22)【出願日】平成11年4月27日(1999. 4. 27)
(31)【優先権主張番号】特願平10-250671
(32)【優先日】平成10年9月4日(1998. 9. 4)
(33)【優先権主張国】日本(JP)
(71)【出願人】
【識別番号】000000033
【氏名又は名称】旭化成工業株式会社
【住所又は居所】大阪府大阪市北区堂島浜1丁目2番6号
(72)【発明者】
【氏名】椛島 和夫
【住所又は居所】神奈川県川崎市川崎区夜光1丁目3番1号 旭化成工業株式会社内
(72)【発明者】
【氏名】岩屋 哲郎
 住所又は居所】神奈川県川崎市川崎区夜光1丁目3番1号 旭化成工業株式会社内
   ―マコード(参考)】
2H026
2H085
4H006
【Fターム(参考)】
2H026 AA07 BB02 BB24 BB30 DD04 DD12 2H085 AA07 BB02 BB24 BB30 DD04 DD12
4H006 AA03 AB76 RA52 RA54 RA56
```

(57)【要約】

【課題】画像保存性および発色濃度に優れた発色剤、それを使用した記録材料、特に感熱記録材料を提供する。 【解決手段】ウレアウレタン化合物及び、無色または淡色の染料前駆体を含有する発色剤。

【特許請求の範囲】 【請求項1】ウレアウレタン化合物及び、無色または淡色の染料前駆体を含有する発色剤。 【請求項2】ウレアウレタン化合物が下記式(I)~(VI)のいずれかで示される化合物であることを特徴とする請求項1に 記載の発色剤。 【化1】

(ここにX、Y、Zは、芳香族化合物残基または複素環化合物残基または脂肪族化合物残基を表す。また、各残基は置換 基を有していても良い。) 【化2】

(ここにX、Yは、芳香族化合物残基または複素環化合物残基または脂肪族化合物残基を表す。また、各残基は置換基 を有していても良い。) 【化3】

(III) 
$$\left(\begin{array}{ccc} X-O-C-N-Y-N-C-N-N & \alpha \end{array}\right)$$

(ここにX、Yは、芳香族化合物残基または複素環化合物残基または脂肪族化合物残基を表す。αは2価以上の価数を 有する残基を表し、nは2以上の整数を表す。また、各残基は置換基を有していても良い。) 【化4】

(ここにZ、Yは、芳香族化合物残基または複素環化合物残基または脂肪族化合物残基を表す。 β は2価以上の価数を 有する残基を表し、nは2以上の整数を表す。また、各残基は置換基を有していても良い。) 【化5】

(ここにベンゼン環の水素原子は芳香族化合物残基又は脂肪族化合物残基又は複素環化合物残基により置換されていても良い。また、各残基は置換基を有していても良い。 $\gamma$ は $-SO_2$ -、-O-、-(S) $_n$ -、-(CH $_2$ ) $_n$ -、-(CO-、-CONH-、式(a)のいずれか、【化6】

又は存在しない場合を示す。nは1または2である。)

(ここにベンゼン環の水素原子は芳香族化合物残基又は脂肪族化合物残基又は複素環化合物残基により置換されてい ても良い。また、各残基は置換基を有していても良い。  $\delta$  は $-SO_2$  - 、-O- 、 $-(S)_n$  - 、 $-(CH_2)_n$  - 、-CO- 、-CONH-、-NH-、 $-CH(COOR_1^-)-$ 、 $-C(CF_3^-)_2^---CR_2^-R_3^--$ のいずれか又は存在しない場合を示す。 $R_1^-$ 、 $R_2^ _2$ 、 $R_3$ 、はアルキル基を表し、nは1または2である。)

【請求項3】 イソシアナ

請求項3】 イソシアナート化合物を含有する請求項1~2のいずれかに記載の発色剤。 請求項4】 イソシアナート化合物とイミノ化合物を含有する請求項1~2のいずれかに記載の発色剤。

【請求項5】アミノ化合物を含有する請求項1~4のいずれかに記載の発色剤。

【請求項6】酸性顕色剤を含有する請求項1~5のいずれかに記載の発色剤。 【請求項7】請求項1~6のいずれかに記載の発色剤を含有する発色層を支持体上に設けた記録材料。

(a)

【請求項8】記録材料が感熱記録材料である請求項7に記載の記録材料。

### 【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、発色剤およびそれを用いた記録材料に関し、特に未発色部(地肌)及び発色画像 の保存安定性を向上させた発色剤、およびそれを用いた記録材料、特に感熱記録材料に関する。

[0002] 【従来の技術】従来、熱、圧力などの記録エネルギーを用いた化学的発色システムは数多く知られている。その中で、通常無色又は淡色の染料前駆体と該染料前駆体と接触して発色する顕色剤との2成分発色系からなる発色システムは古常無色又は淡色の染料前駆体と該染料前駆体と接触して発色する顕色剤との2成分発色系からなる発色システムは古いらいら知られており、広く記録材料に応用されている。例えば圧力エネルギーを用いた感圧記録材料や、熱エネルギーを用いた感熱記録材料、光エネルギーを用いた感光記録材料等がある。 【0003】これまで普通紙感覚で極く一般的に用いられてきているのが圧力エネルギーを用いた感圧記録材料である。 【0003】これまで普通紙感覚で極く一般的に用いられてきているのが圧力エネルギーを用いた感圧記録材料である。 【0003】これまで普通紙感覚で極く一般的に用いられてきているのが圧力エネルギーを用いた感圧記録材料である。 「0003】これまで普通紙感覚で極く一般的に用いられてきているのが圧力エネルギーを用いた感圧記録材料である。 「0003】これまで普通紙感覚で極く一般的に用いたをでは、第2003】に対した後、マイクロカプセル化を行う。このマイクロカプセルを支持体上に塗布した上用紙と顕色剤を含む顕色剤層を他の支持体上に塗布した下用紙等からなり、マイクロカプセルが破壊し、染料前駆体を含む内包物が放出される。 これが顕色剤層に転移して顕色剤と接触し、発色反応が生じることにより画像記録を得るものである。

録を得るものである。
【0004】また近年、例えば、ファクシミリ、プリンター、レコーダー、などの各種情報機器において、熱エネルギーによって記録を行う感熱記録方式が多く採用されるようになった。これらの感熱記録材料は、白色度が高い、外観、感触が普通紙に近い、発色感度等の記録適性が良い等、多くの優れた特性を備えており、また感熱記録は、装置が小型、メインテナンスフリー、騒音の発生がないことなどの利点があり、計測用記録計、ファクシミリ、プリンター、コンピューターの端末サンスフリー、騒音の発生がないことなどの利点があり、計測用記録計、ファクシミリ、プリンター、コンピューターの端末代機、ラベル、乗車券等の自動券売機など広範囲の分野に用途を拡大してきた。これら記録方式の主流は、ともに、2成分発色剤を含有する発色層を支持体上に設けてなる記録シートを用い、これに記録エネルギーとして熱を感熱ヘッド、ホットスタンプ、レーザー光等により加えることにより、記録シート上で感熱剤成分を相互に接触させ、発色記録する方法である。中でも、発色剤として、無色又は淡色の電子供与性染料前駆体(特にロイコ染料)とフェノール性化合物のような酸性類色剤を用いるものが多い。これらロイコ染料を用いた記録シートは、例えば、クリスタルバイオレットラクトンと4、4′ーダイソプロピリデンジフェノール(ビスフェノールA)を感熱剤とする感熱紙(米国特許第3539375号公報など参照)等で代表される。

表される。
【OOO5】これらに用いられる染料前駆体及び顕色剤はそれぞれ電子供与性化合物及び電子受容性化合物が主として一般にもちいられている。これは、該電子供与性化合物である染料前駆体の反応性が高く、電子受容性化合物である顕色剤と接触することにより、瞬間的に濃度の高い発色画像が得られること、また白色に近い外観が得られ、赤色、橙色、黄色、青色、黒色等各種の発色色相を得ることができる等々の優れた特性をもっているためである。しかしながら、その反面、得られた発色画像は耐薬品性が劣ることから、プラスチックシートや消しゴムに含まれる可塑剤あるいは食品や化粧品に含まれる薬品に接触して、記録が容易に消失したり、また、記録部分の耐光性が劣ることから、比較的短期間の日光暴露で記録が退色したり、さらには消失するなど、記録の保存安定性に劣るという欠点を有し、この欠点の故に、その用途に一定の制約を受けているのが現状であり、その改良が強く望まれている。
【OOO6】また近年ビスフェノールAを代表とするフェノール性化合物は環境ホルモンの問題から使用が懸念されており、非フェノール系の顕色剤が要望されている。既にこの様な要望に対して保存性の良い記録画像が得られる記録材料として、例えば特開昭59-115887号公報、及び米国特許第4521793号公報には、芳香族イソシアナート化合物とイミノ化合物からなる発色剤の組合せからなる記録材料が開示されている。
【OOO7】該公報では、熱、圧力、光等の記録エネルギーを加えることにより、2種の発色剤を接触し反応させることで各

【0007】該公報では、熱、圧力、光等の記録エネルギーを加えることにより、2種の発色剤を接触し反応させることで各種記録材料を例示している。又、発色剤を適宜選択することにより、赤、橙、黄、茶、褐色等の各種の色を発色すること ができると記載している。しかしながら、現在広く用いられている記録材料において特に黒発色が要望されている中で、

放公報ではその知見を得ることが出来ない。 【0008】また、非フェノール系類は利力した感熱記録材料として特開平8-2111号公報、特開平8-2112号公報 【の008】また、非フェノール系類は利力して、全体な金素は388の展布をよる感熱記録体が関示されているが、発色電 には、無色又は淡色の染料前駆体とウレア化合物を含有する発色層を有する感熱記録体が開示されているが、発色濃度が低く保存性も不十分であった。

(0009) 【発明が解決しようとする課題】本発明は、画像保存性および発色濃度に優れた発色剤、それを使用した記録材料、特 に感熱記録材料を提供することを課題とする。

[0010] 【課題を解決するための手段】本発明者らは、各種発色剤化合物の鋭意合成研究の結果、特定の化合物が染料前駆体 との組み合わせで驚くべき優れた性能を発現することを見いだし本発明を完成するに至った。すなわち、本発明は以下 のとおりである。

【0011】発明の第1は、ウレアウレタン化合物及び、無色または淡色の染料前駆体を含有する発色剤である。発明の第 2は、ウレアウレタン化合物が下記式(!)~(VI)のいずれかで示される化合物である発明の第1に記載の発色剤である。 [0012]

こにX、Y、Zは、芳香族化合物残基または複素環化合物残基または脂肪族化合物残基を表す。また、各残基は置換 基を有していても良い。)

[0013] 【化9】

【化8】

(ここにX、Yは、芳香族化合物残基または複素環化合物残基または脂肪族化合物残基を表す。また、各残基は置換基 を有していても良い。) 【0014】

【化10】

1 / 04

$$(III) \quad \left( \begin{array}{c} X-O-C-N-Y-N-C-N-\\ \end{array} \right)_{n} \quad C$$

(ここにX、Yは、芳香族化合物残基または複素環化合物残基または脂肪族化合物残基を表す。αは2価以上の価数を有する残基を表し、nは2以上の整数を表す。また、各残基は置換基を有していても良い。) 【0015】 【化11】

$$(IV) \qquad \left(Z-N-C-N-Y-N-C-O-\right)_{n} \qquad \beta$$

(ここにZ、Yは、芳香族化合物残基または複素環化合物残基または脂肪族化合物残基を表す。 $\beta$  は2価以上の価数を有する残基を表し、nは2以上の整数を表す。また、各残基は置換基を有していても良い。) 【0016】

(ここにベンゼン環の水素原子は芳香族化合物残基又は脂肪族化合物残基又は複素環化合物残基により置換されていても良い。また、各残基は置換基を有していても良い。 $_r$ は $_s$ CONH $_s$ 、式(a)のいずれか、【0017】 【化13】

又は存在しない場合を示す。nは1または2である。)。 【0018】

2 3 3 3 は、イソシアナート化合物を含有する発明の第1~2のいずれかに記載の発色剤である。 【0019】発明の第4は、イソシアナート化合物とイミノ化合物を含有する発明の第1~2のいずれかに記載の発色剤である。発明の第5は、アミノ化合物を含有する発明の第1~4のいずれかに記載の発色剤である。発明の第6は、酸性顕色剤を含有する発明の第1~5のいずれかに記載の発色剤である。

【0020】発明の第7は、発明の第1~6のいずれかに記載の発色剤を含有する発色層を支持体上に設けた記録材料である。発明の第8は、記録材料が感熱記録材料であることを特徴とする発明の第7に記載の記録材料である。以下、本

発明について詳細に説明を行う。 【0021】本発明に係わるウレアウレタン化合物とは、分子中にウレア基(-NHCONH-基)とウレタン基(-NHCOO-基)がそれぞれ少なくとも1以上存在する化合物を言う。これまでウレア基を持った化合物が顕色作用を示すことは知られていたが、発色濃度が低く保存性も低く実用的でなかった。ところが第0名とことにウレア基とウレタン基がよる発力の目的によった。

たが、発色濃度が高く保存性も高く実用的でながった。とこうが黒くべきことにプレア基とプレッジ基が一分子中に同時に存在するウレアウレタン化合物は、無色または淡色の料前駆体の優れた顕色剤となり、両者を含有する発色剤及びそれを用いた記録材料は発色濃度も高く、保存性にも優れている。 【0022】本発明に係わるウレアウレタン化合物は、分子中にウレア基(-NHCONH-基)とウレタン基(-NHCOO-基)が存在すればどの様な化合物でもよいが、芳香族化合物又は複素環化合物であることが好ましい。更に好ましくは分子中にウレア基(-NHCONH-基)とウレタン基(-NHCOO-基)の他にスルホン基(-SO2-基)またはアニリド基(-NHCO-基)がウ

ト、等があげられる。

「0025]またジイソシアナートの2量体例えばトルエンジイソシアナートの2量体であるN, N'(4, 4'ージメチル3, 3'ージフェニルジイソシアナート)ウレトジオン(商品名デスモジュールTT)や3量体例えば4, 4'4''ートリメチル3, 3', 3''ートリイソシアナート2, 4. 6ートリフェニルシアヌレート等でもよい。またトルエンジイソシアナート、ジフェニルメタンジイソシアナート等の水アダクトイソシアナート例えば1, 3ービス(3ーイソシアナトー4ーメチルフェニル)ウレアやポリオールアダクト例えばトルエンジインシアナートのトリメチロールのトリメチロールとの6020日間知事に記載の、2054年日間知事など特別である。 体等でもよい。また特願平8-225445号明細書及び特願平8-250623号明細書に記載のイソシアナート化合物及

びイソシアナートアダクト体化合物の内イソシアナート基が2以上存在するものでもでもよい。 【0026】とくに好ましい例としてトルエンジイソシアナートをあげることができる。トルエンジイソシアナートは2, 4ートルエンジイソシアナートが好ましいが、この他に2, 4ートルエンジイソシアナートと2, 6ートルエンジイソシアナートの混合物が一般に市販されており、安価に入手することが可能であるがこれでもよい。これらのトルエンジイソシアナート異性体混

ルメタン、3、4′ージアミノジフェニルメタン、ビス(3ーアミノー4ークロロフェニル)スルホン、ビス(3、4ージアミノフェニル)スルホン、4、4′ージアミノジフェニルスルホン、3、3′ージアミノジフェニルスルホン、3、4′ージアミノジフェニルスルホン、3、3′ージアミノジフェニルスルホン、3、4′ージアミノジフェニルスルホン、3、4′ージアミノジフェニルスルホン、3、4′ージアミノジフェニルスルホン、3、4′ージアミノジフェニルスルホン、3、4′ージアミノジフェニルスルホン、3、4′ージアミノジフェニルスルホン、3、4′ージアミノジフェニルスのルホン、3、3′ージアミノジフェニルスタン、4、4′ージアミノンシー、4・4′ージアミノン・1、4・ビス(4ーアミノフェール)フルオレン、2、2・ビス(4ーアミノフェール)フルオレン、1、3ービス(4ーアミノフェール)フルオレン、2、2・ビス(4ーアミノフェール)フルオレン、1、3ービス(4ーアミノフェール)フロルン、1003114・ビス(4ーアミノフェール)フルメン、3・フェノキン・2・フェールン、1、3・1・2・フェール・2・フェールン・1・フェール・2・フェール・2・フェール・2・フェール・2・フェール・2・フェール・2・フェール・2・フェール・2・フェール・2・フェール・2・フェール・2・フェール・2・フェール・2・フェール・2・フェール・2・フェール・2・フェール・2・フェール・2・フェール・2・フェールス・3・3′4、4′ードラアミノジフェールス・1・フェール・2・フェール・3・フェールール・3・フェール・3・フェール・3・フェール・3・フェール・3・フェール・3・フェール・3・フェール・3・フェール・3・フェール・3・フェール・3・フェール・3・フェール・3・フェールール・3・フェールール・3・フェールール・3・フェールール・3・フェールール・3・フェールール・3・フェールール・3・フェールール・3・フェールール・3・フェールール・3・フェールール・3・フェールルル・3・フェールルール・3・フェールルール・3・フェールルール・3・フェールルール・3・フェールルール・3・フェールルルール・3・フェールルルールールルルルール・3・フェールルルールール・3・フェールルルールール・3・フェールルールールール・3・フェールル  $G_{1}$   $G_{2}$   $G_{3}$   $G_$ ス(1, 2, 2, 6, 6ーペンタメチルー4ーピペリジル)、コハク酸ービス(2, 2, 6, 6ーテトラメチルー4ーピペリジエニル) エステルなどのヒンダードアミン化合物などが挙げられる。

【0035】さらに上記アミン化合物の中でも特に下記式(VII)の如き少なくとも1個のアミノ基を有するアニリン誘導体であることが好ましい。

[0036] [化15]

$$\begin{pmatrix} V & I & I \end{pmatrix} \qquad \begin{pmatrix} X_1 & & & & \\ & X_1 & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\$$

(式中、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$  および $R_4$  は、各々独立して、水素、ハロゲン、アルキル基、アルコシキ基またはアミノ基を表し、 $X_1$  および $X_2$  はアミノ基または式(b)を表し、【0037】 【化16】

 $Y_1$  は $-SO_2$  - 、-O- 、 $-(S)_n$  - 、 $-(CH_2)_n$  - 、-CO- 、-CONH- 、式(a)のいずれか、【0038】 【化17】

【0040】またサリチル酸誘導体としては4ーnーオクチルオキシサリチル酸、4ーnーブチルオキシサリチル酸、4ーnーペンチルオキシサリチル酸、3ーnードデシルオキシサリチル酸、3ーnーオクタノイルオキシサリチル酸、4ーnーオクチルオキシカルボニルアミノサリチル酸、4ーnーオクタノイルオキシカルボニルアミノサリチル酸、4ーnーオクタノイルオキシカルボニルアミノサリチル酸、4ーnーオクチルオキシカルボニルアミノサリチル酸、4ーnーオクタノイルオキシカルボニルアミノサリチル酸等のフェノール類があげられる。(ただし、これらのフェノール類にはアミノ基を有するものは好ましくない。アミノ基が共存するとOH基よりもイソシアナート基との反応性が高いのでアミノ基が先に反応し、目的とする化合物を得ることが困難な場合がある。)またメタノール、エタノール、ブロパノール、ブタノール、ペンタノール、ヘキサノール、イプタノール、オクタノール、イソプロパノール、2ーペンタノール、オクタノール、マリプロパノール、2ーペンタノール、アリルアルコール、2ーメチルー2ープロペンー1ーオール、ベンジルアルコール、4ービリジンメタノール、フェニルセロソルブ、フルフリルアルコール、シクロヘキサノール、シクロヘキシルメタノール、シクロペンタノール、1ークロロー3ードロキシプロパン、グリセロール等のアルコール類、【0041】ポリコピレングリコール、ポリテトラメチレンエーテルグリコール、アジペート系ポリオール、エポキシ変成ポリオール、ポリカーボネートボリオール、ポリカート、デリカアルニステルボリオール、アリルエステルボリオール、ボリカーボネートボリオール、ボリカール、フッスポリオール、ファミンジオール、1、6ーヘキサンジオール、プロピレングリコール、1、4ーブタンジオール、1、5ーペンタンジオール、1、6ーヘキサングリコール、パリロパン、トリメチロールエタン、ベキサントリオール、ポリコンボリオール、ポリヒドロキンポリオール、トリメチロールプロパン、トリメチロールエタン、ベキサントリオール、カンタエリストール、トリメチロール、ポリマーポリオール、メチルインタンジオール、含ハロゲンポリオール、含リンボリオール、エチレンジアミン、αーメチルグルコシド、ソルビトール、シュークローズ等のポリオール類があげられる。

【0042】本発明に係わる式(1)のウレアウレタン化合物は製法に限定はないが例えば一般式(VIII)のOH基含有化合物と一般式(IX)のイソシアナート化合物及び一般式(X)のアミン化合物を、例えば下記反応式(A)にしたがって反応させる

ことにより得ることができる。 【0043】 【化18】 (V I I I ) X-OH 【0044】 【化19】 (I X) 【0045】

【化20】 (X) **Z-**NH<sub>2</sub>

(ここにX、Y、Zは、芳香族化合物残基または複素環化合物残基または脂肪族化合物残基を表す。また、各残基は置換基を有していても良い。) 【0046】

[化21]
(A) X-OH + OCN-Y-NCO → X-O-CH-Y-NCO

$$X-0-\overset{\circ}{\circ}\overset{\circ}{h}-Y-\overset{\circ}{h}\overset{\circ}{\circ}$$
 +  $Z-\overset{\circ}{h}+_2$   $\longrightarrow$   $X-0-\overset{\circ}{\circ}\overset{\circ}{h}-Y-\overset{\circ}{h}\overset{\circ}{\circ}\overset{\circ}{h}$  Z

本発明に係わる式(II)のウレアウレタン化合物は、製法に限定はないが例えば一般式(VIII)のOH基含有化合物と一般式(IX)のイソシアナート化合物及び水を、例えば下記反応式(B)にしたがって反応させることにより得ることができる。【OO47】 【化22】

(B) X-oH + OCH-Y-NCO  $\longrightarrow$  X-o-CH-Y-NCO

本発明に係わる式(III)のウレアウレタン化合物は、製法に限定はないが例えば一般式(VIII)のOH基含有化合物と一般式(IX)のイソシアナート化合物及び一般式(XI)のアミン化合物を、例えば下記反応式(C)または(D)にしたがって反応させることにより得ることができる。

【0048】 【化23】

$$(XI)$$
  $\alpha$   $-(NH2)n$ 

(ここに $\alpha$ は2価以上の価数を有する残基を表し、nは2以上の整数を表す。)  ${0049}$ 

[(£24)

$$n\left(X-O-CH-Y-NCO\right) + \alpha \quad (NH) \longrightarrow \left(X-C-H-Y-H-C-H-\right)_{n} \quad \alpha$$

【0050】 【化25】

$$(D) \stackrel{\alpha}{=} - (N + k)_{n+} \quad n \quad (OCN-Y-NCO) \longrightarrow \stackrel{\alpha}{=} - \left( \begin{array}{c} O \\ N - C \\ N - C$$

本発明に係わる式(IV)のウレアウレタン化合物は、製法に限定はないが例えば一般式(X)のアミン化合物と一般式(IX)のイソシアナート化合物及び一般式(XII)のOH基含有化合物を、例えば下記反応式(E)または(F)にしたがって反応させることができる。

【0051】 【化26】

$$(XII)$$
  $\beta$   $(OH)$ 

(ここに $\beta$  は2価以上の価数を有する残基を表し、nは2以上の整数を表す。) 【0052】 【化27】

【0053】 【化28】

$$(F) \quad \beta \quad (OH)_{n+} \quad n \quad (OCN-Y-NCO) \quad \longrightarrow \quad \beta \quad \left(O-CN-Y-NCO\right)_{n}$$

デド、ソルビトール、シュークローズ等の水りオール語でも出い。これらのうち、針紅くはモノフェノール語が用いられる。 (10057) また一般式(いのインディナー社会物としてジャナー) 大きを3 以上持っちのであれば他に特に制限は (20.0%) 非常トン 2.6 ートルエンジイソンテナート、1.5 リース・ファールでは、10.0% には、10.0% には、10.

[他29] 
$$R_1$$
  $Y_1$   $R_3$   $R_4$ 

 $(式中、R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>、R<sub>3</sub> およびR<sub>4</sub> は、各々独立して、水素、ハロゲン、アルキル基、アルコシキ基またはアミノ基を表し、<math>X_1$ およびX, はアミノ基または式(b)を表し、【0068】 【化30】

【0067】

-、-(S)<sub>n</sub> -、-(CH<sub>2</sub>)<sub>n</sub> -、-CO-、-CONH-、式(a)のいずれか、【0069】 Y, は-so2-、-0-【化31】

または存在しない場合を示す。nは1または2である。)

また一般式(XII)のOH基含有化合物としてはOH基を2つ以上持つ化合物であれば特に制限はないが例えば2, 2ービス(4ーヒドロキシフェニル)プロパン、2, 2ービス(ヒドロキシフェニル)プタン、2, 2ービス(ヒドロキシフェニル)ペンタン、2, 2ービス(ヒドロキシフェニル)ペンタン、2, 2ービス(ヒドロキシフェニル)ペプタン、カテコール、3ーメチルカテコール、3ーメトキシカテコール、ピロガロール、ハイドロキノン、メチルハイドロキノン、p, p'ービフェノール、ビス(4ーヒドロキシフェニル)酢酸ブチル、ビス(4ーヒドロキシフェニル)酢酸ベンジル、ビス(4ーヒドロキシフェニル)スルホン、ビス(3、5ージメチルー4ーヒドロキシフェニル)スルホン、ビス(3、5ージメチルー4ーヒドロキシフェニル)スルホン、ビス(2ーアリルー4ーヒドロキシフェニル)スルホン、ビス(2ーアリルー4ーヒドロキシフェニル)スルホン、ビス(2ーメチルー3ーtert. ーブチルー4ーヒドロキシフェニル)スルホン、ビス(4ーヒドロキシブフェニルンへナール、4, 4'ージヒドロキシジフェニルン、2, 2ービス(4ーヒドロキシジフェニルエーテル、4, 4'ージヒドロキシジフェニルメタン、3, 3'ージヒドロキシジフェニルアミン、ビス(4ーヒドロキシー3ーメチルフェニル)スルフィド等のフェノール類があげられる。(ただし、これらのフェノール類にはアミノ基を有するものは好ましくない。アミノ基が共存するとOH基よりもイソシアナート基との反応性が高いのでアミノ基が先に反応し、目的とする化合物を得ることが困難な場合がある。)
[0070]またポリプロピレングリコール、ポリテトラメチレンエーテルグリコール、アジペート系ポリオール、エポキシ変成ポリオール、ポリエーテルエステルポリオール系ポリオール、ボリカーアンジオール、フェノール系ポリオール、アミン変成ポリオール等のポリオール系ポリオール、アミン変成ポリオール・フェノール系ポリオール、アミン変成ポリオール等のポリエーテル系ポリオール

のでアミノ基が先に反応し、目的とする化合物を得ることが困難な場合がある。)
【OO7O】またポリプロピレングリコール、ポリテトラメチレンエーテルグリコール、アジペート系ポリオール、エポキシ変成ポリオール、ポリエーテルエステルポリオールポリカーボネートポリオール、ポリカプロラクトンジオール、フェノール系ポリオール、アミン変成ボリオール等のボリエーテル系ボリオール類、エチレングリコール、ジエチレングリコール、1,3ープロパンジオール、1,2ープロパンジオール、プロピレングリコール、ジプロピレングリコール、1,4ーブタンジオール、1,5ーペンタンジオール、1,6ーヘキサンジオール、1,6ーヘキサンジオール、1,6ーヘキサンジオール、アクリルポリオール、フッ素ポリオール、ポリブタジエンポリオール、ポリヒドロキシポリオール、トリメチロールプロパン、トリメチロールエタン、ヘキサントリオール、パリフ酸、ネオペンチルグリコール、ペンタエリスリトール、ヒマシ油系ポリオール、ポリマーポリオール、メチルペンタンジオール、含ハロゲンポリオール、含リンポリオール、エチレンジアミン、αーメチルグルコシド、ソルビトール、シュークローズ等のポリオール類があげられる。
【OO71】本発明に係わる式(V)のウレアウレタン化合物は、製法に限定はないが例えばモノフェノール化合物とジイソシ

【0071】本発明に係わる式(V)のウレアウレタン化合物は、製法に限定はないが例えばモノフェノール化合物とジイソシアナートフェニル化合物及び一般式(XIII)のジアミン化合物を、例えば下記反応式(G)または(H)にしたがって反応させることにより得ることができる。

【0072】 【化32】

$$(X 1 1 1) \qquad H_2N \qquad \qquad \gamma \qquad \qquad NH_2$$

(ここにベンゼン環の水素原子は芳香族化合物残基又は脂肪族化合物残基又は複素環化合物残基により置換されていても良い。また、各残基は置換基を有していても良い。rは $SO_2-,-O-,-(S)_n-,-(CH_2)_n-,-CO-,-(CONH-,式(a)のいずれか、【0073】 【化33】$ 

又は存在しない場合を示す。nは1または2である。) 【0074】 【化34】

(G) 
$$OH + OCN + NCO \rightarrow O-C-N-NCO$$

$$2 (OO-C-N-NCO) + H_2N + T + NH_2$$

$$- Och + NCO) + H_2N + T + NH_2$$

$$(BO75) (H) = 2 (OCN + NCO) + H_2N + T + NH_2$$

$$- OCN + H_0 + T + NCO +$$

本発明に係わる式(VI)のウレアウレタン化合物は、製法に限定はないが例えばアニリン誘導体とジイソシアナートフェニル化合物及び一般式(XIV)のジヒドロキシ化合物を、例えば下記反応式(J)または(K)にしたがって反応させることにより得ることができる。
【0076】

【化36】

(ここにベンゼン環の水素原子は芳香族化合物残基又は脂肪族化合物残基又は複素環化合物残基により置換されてい ても良い。また、各残基は置換基を有していても良い。  $\delta$  は $-SO_2$  - 、-O - 、 $-(S)_n$  - 、 $-(CH_2)_n$  - 、-CO - 、-CONH-、-NH-、 $-CH(COOR_1)-$ 、 $-C(CF_3)_2--CR_2^-R_3-$ のいずれか又は存在しない場合を示す。 $R_1$ 、 $R_2$  $_2$ 、 $R_3$ 、はアルキル基を表し、nは1または2である。) [0077]

(I) 
$$\frac{1}{1}$$
  $\frac{1}{1}$   $\frac{1}{1}$ 

【0078】 【化38】

$$(K) \quad 2 \left( \text{OCN} \right) + \text{NCO} \right) + \text{HO} \quad \delta \quad \text{OH}$$

$$- \text{OCN} \left( \text{NCO} \right) + \text{HO} \quad \delta \quad \text{OH} \quad \text{NCO}$$

$$0 \text{CN} \left( \text{NCO} \right) + \frac{1}{6} \text{CN} \quad \text{OCN} \quad \text{NCO} + 2 \quad \text{OCN} + 2$$

本発明に係わる式(V)及び(VI)のウレアウレタン化合物を合成するときに用いることができる化合物について以下で詳しく説明する。式(V)の化合物を合成する時に用いることができるモノフェノール化合物としては、ベンゼン環に一つOH基が存在する化合物であれば特に制限はないが、例えばフェノール、クレゾール、キシレノール、pーエチルフェノール、o が存在する化合物であれば特に制限はないが、例えばフェノール、クレゾール、キシレノール、pーエチルフェノール、oーイソプロピルフェノール、レゾルシン、pーtertーブチルフェノール、pーtertーオクチルフェノール、2ーシクロヘキシルフェノール、2ーアリルフェノール、4ーインダノール、チモール、2ーナフトール、pーニトロフェノール、oークロロフェノール、pークロロフェノール、4ーフェニルフェノール、4ーヒドロキシフェニルー4'ーメチルフェニルスルホン、3ークロロー4ーヒドロキシフェニルー4'ーメチルフェニルスルホン、4ーイソプロピルフェニルー4'ードロキシフェニルスルホン、4ーイソプロピルオキシフェニルスルホン、4ーイソプロピルオキシフェニルー4'ーヒドロキシフェニルスルホン、4ーヒドロキシフェニルー4'ーマンジルオキシフェニルスルホン、4ーイソプロピルフェニルー4'ーヒドロキシフェニルスルホン、4ーヒドロキシー4'ーイソプロポキシジフェニルスルホン、サリチル酸フェニル・サリチルアニリド、4ーヒドロキシ安息香酸メチル、1、5ービス(4'ーヒドロキシ安息香酸)ペンチル、1、5ービス(4'ーヒドロキシ安息香酸)ペンチル、1、5ービス(4'ーヒドロキシマルを多ま香酸)ペンチル、1、5ービス(4'ーヒドロキシマル・コンタル・コンタル・カール、4ー(ベンジルオキシ)フェノール、4ーヒドロキンマル・カール、3ーヒドロキンフタルをジメチル、4ーメトキシフェノール、4ー(ベンジルオキシ)フェノール、4ーヒドロキンペンズアルデヒドなどを挙げることができる。10079]またサリチル酸誘導体としては4ーnーオクチルオキシサリチル酸、4ーnーオクチルオキシサリチル酸、3ーnードデシルオキシサリチル酸、4ーnーオクチルオキシカルボニルアミノサリチル酸、4ーnーオクチルオキシカルボニルアミノサリチル酸、4ーnーオクチルオキシカルボニルアミノサリチル酸、4ーnーオクチルオキシカルボニルアミノサリチル酸、5ーnーオクチルオキシカルボニルアミノサリチル酸、5ーnーオクチルオキシカルボニルアミノサリチル酸、5ーnーオクタノイルオキシカルボニルアミノサリチル酸等のフェノール類があげられる。(ただし、これらのフェノール類にはアミノ基を有するものは好ましくない。アミノ基が共存するとOH基よりもイソシアナート基との反応性が高いのでアミノ基が先に反応し、目的とする化合物を得ることが困難な場合がある。) げられる。(たたし、これらのフェノール類にはアミノ基を有するものは好ましくない。アミノ基が共存するとOH基よりもイソシアナート基との反応性が高いのでアミノ基が先に反応し、目的とする化合物を得ることが困難な場合がある。)また式(V)、(VI)の化合物を合成する時に用いることができるジイソシアナートフェニル化合物としてはイソシアナート基を2つ持つフェニルイソシアナートであれば他に特に制限はないが、例えばパラフェニレンジイソシアナート、2、5ージメトキシベンゼンー1、4ージイソシアナート、2、4ートルエンジイソシアナート、2、6ートルエンジイソシアナート等があげられる。とくに好ましい例としてトルエンジイソシアナートをあげることができる。トルエンジイソシアナートは2、4ートルエンジイソシアナートが好ましいが、この他に2、4ートルエンジイソシアナートと2、6ートルエンジイソシアナートの混合物が一般に市販されており、安価に入手することが可能であるがこれでもよい。これらのトルエンジイソシアナート異性体混合物は党温で達なである。  4ーメトキシベンズアミド、3ーアミノー4ークロロベンズアミド、pー(Nーフェニルカルバモイル)アニリン、p-(N-(4-0ロロフェニル)カルバモイル)アニリン、p-(N-(4-0ロロフェニル)カルバモイル)アニリン、p-(N-(4-00円のには、n-n0円のには、n0円 が困難な場合がある。)

宗、北京都の小の「ロハボ、カー」以下以「レハ米、塩素1L脂肪疾灰化水素、塩素化芳香族炭化水素、塩素化脂環族炭化水素等が挙げられる。特に、イソシアナートを溶解し、且つ生成物の溶解度の小さいメチルエチルケトン、トルエンなどが好ましい。上記反応操作にて得られる生成物は必ずしも単品とは限らず、置換基の位置の異なる化合物の混合物として得られることもあった。

【0087】これら式(I)~(VI)のウレアウレタン化合物のうち、好ましいものは式(II)~(IV)の化合物であり、特に好ましいものは式(V)~(VI)の化合物である。本発明に係わるウレアウレタン化合物は、通常常温固体の無色または淡色の化合物である。本発明のウレアウレタン化合物の分子量は5000以下であることが好ましく、さらには2000以下であるこ とが好ましい。

【0088】また感熱記録材料においては融点を持った化合物の方が好ましく、融点は好ましくは40℃から500℃特に好 ましくは60℃から300℃の範囲にあることが望ましい。ウレアウレタン化合物中のウレア基およびウレタン基は合わせて20以下であることが好ましく、さらには10以下であることが好ましい。

【0089】ウレア基とウレタン基の比率は、1:3~3:1が好ましく、特に1:2~2:1が好ましい。記録材料の作成に当たっては当該ウレアウレタン化合物の1種類あるいは必要に応じて2種類以上を併用することもできる。本発明の無色または淡色の染料前駆体の一例であるロイコ染料は、既に感圧記録材料や感染記録材料に用いられる発色剤として公知の化

淡色の染料前駆体の一例であるロイコ染料は、既に感圧記録材料や感熱記録材料に用いられる発色剤として公知の化合物であり、特に限定されるものではないが、例えば下記のものが挙げられる。
【0090】(1)トリアリールメタン系化合物3、3ービス(pージメチルアミノフェニル)ー6ージメチルアミノフタリド(クリスタルパイオレットラクトン)、3、3ービス(pージメチルアミノフェニル)フタリド、3ー(pージメチルアミノフェニル)ー3ー(1、2ージメチルインドールー3ーイル)フタリド、3ー(pージメチルアミノフェニル)ー3ー(2ーメチルインドールー3ーイル)フタリド、3ービス(1、2ージメチルインドールー3ーイル)ー5ージメチルアミノフタリド、3、3ービス(1、2ージメチルアミノフタリド、3、3ービス(1、2ージメチルアミノフタリド、3、3ービス(2ーフェニルインドールー3ーイル)ー5ージメチルアミノフタリド、3ーロースーイル)ー5ージメチルアミノフタリド、3ーロースーイル)ー5ージメチルアミノフタリド、3ーロースーイル)ー5ージメチルアミノフタリド、3ーロースーイル)ー5ージメチルアミノフタリド、3ーロースタースル)

イン・ファート、3、3・コース(2ー エナルカルハールー3ーイル)ーラージメチルアミノファート、3、3・コース(2ーフェールイントールー3ーイル)ー5ージメチルアミノフタリド、3・pージメチルアミノフェールー3ー(1ーメチルピロールー2ーイル)ー6ージメチルアミノフタリド等。
【0091】(2)ジフェニルメタン系化合物4、4ービスージメチルアミノフェニルベンズヒドリルベンジルエーテル、Nーハロフェニルロイコオーラミン、Nー2、4、5ートリクロロフェニルロイコオーラミン等。
(3)キサンテン系化合物ローダミンBアニリノラクタム、ローダミンBーpークロロアニリノラクタム、3・ジェチルアミノーフ・ボージベンジルアミノフルオラン、3・ジェチルアミノーフ・オクチルアミノーフ・オクチルアミノーフ・スチルフリーフ・スチルフリーフ・カーフェールフルオラン、3・ジェチルアミノーフ・フェールフルオラン、3・ジェチルアミノーフ・カーフェールフルオラン、3・ジェチルアミノーフ・ファーフェールフルオラン、3・ジェチルアミノーフ・(3、4・ジクロロアニリノ)フルオラン、3・ジェチルアミノー6・メチルーフ・アニリノフルオラン、3・(Nーエチル・Nートリル)アミノー6・メチルーフ・アニリノフルオラン、3・(Nーエチル・Nートリル)アミノー6・メチルーフ・アニリノフルオラン、3・ジェチルアミノー6・メチルーフ・アニリノフルオラン、3・バーメチル・フ・アニリノフルオラン、3・バーメチル・フ・アニリノフルオラン、3・(Nーエチル・Nーイソアミル)アミノー6・メチル・フ・アニリノフルオラン、3・(Nーエチル・Nーデーランド・フ・アニリノフルオラン、3・アニリンフルオラン、3・アニリンフルオラン、3・アニリンフルオラン、3・アニリンス化合物ベンゾイルロイコメチレンブル・pーニトロベンゾイルロイコメチレンブルー等。(5)スピロ系化合物3・メチルスピロジナフトピラン、3・オースピロジナフトピラン、3・ブロピルスピロジナフトピラン等である。

-ラン等である。

プン寺でめる。 【0093】また、3, 6ービス(ジメチルアミノ)フルオレンー9ースピロー3'ー(6'ージメチルアミノフタリド)、3ージエチルアミノー6ージメチルアミノフルオレンー9ースピロー3'ー(6'ージメチルアミノフタリド)、3, 6ービス(ジエチルアミノ)フルオレンー9ースピロー3'ー(6'ージメチルアミノフタリド)、3ージブチルアミノー6ージメチルアミノフルオレンー9ースピロー3'ー(6'ージメチルアミノフタリド)、3ージブチルアミノー6ージエチルアミノフルオレンー9ースピロー3'ー(6'ージメチルアミノフタリド)、3ージエチルアミノフタリド)、3, 6ービス(ジメチルアミノ)フルオレンー9ースピロー3'ー(6'ージエチルアミノフタリド)、3ージエ

チルアミノー6ージメチルアミノフルオレンー9ースピロー3'ー(6'ージエチルアミノフタリド)、3ージブチルアミノー6ージメチルアミノフルオレンー9ースピロー3'ー(6'ージエチルアミノフタリド)、3、6ービス(ジエチルアミノ)フルオレンー9ースピロー3'ー(6'ージエチルアミノ)フルオレンー9ースピロー3'ー(6'ージブチルアミノフタリド)、3・ジブチルアミノー6ージエチルアミノフルオレンー9ースピロー3'ー(6'ージエチルアミノフタリド)、3・ジエチルアミノフタリド)、3・ジエチルアミノフルオレンー9ースピロー3'ー(6'ージブチルアミノフタリド)、3・ジエチルアミノフルオレンー9ースピロー3'ー(6'ージブチルアミノフタリド)、3、3ービス[2ー(4ージメチルアミノフェニル)ー2ー(4ーメトキシフェニル)エテニル]ー4、5、6、7、一テトラクロロフタリド等の近赤外に吸収的域を持つか全物等である 収領域を持つ化合物等である。 【0094】無色または淡色の染料前駆体にたいしウレアウレタン化合物は5~1000重量%使用することが好ましく、さらに好ましくは20~500重量%である。ウレアウレタン化合物が5重量%以上で染料前駆体を発色させるには十分であ

10097】無色または淡色の染料前駆体にたいしイソシアナート化合物は5~500重量%使用することが好ましく、さらに 【0097】無色または淡色の染料前駆体にたいしイソシアナート化合物が5重量%以上で保存性の向上効果が十分であり、発色濃度 好ましくは20~200重量%である。イソシアナート化合物が5重量%以上で保存性の向上効果が十分であり、発色濃度 も高い。また、イソシアナート化合物が500重量%以下で、過剰のイソシアナート化合物が残りにくく、経済的にも有利で

【0098】またこれにイミノ化合物を加えることにより一層保存性が向上する。本発明の発色剤に加えることができるイミノ 化合物とは、少なくとも1個のイミノ基を有する化合物で、常温固形の無色または淡色の化合物である。目的に応じて2 種以上のイミノ化合物を併用することも可能である。以下に具体例を示す。

他合物をは、少なくとも1個のイミノ基を有する化合物で、常温固形の無色または淡色の化合物である。目的に応じて2種以上のイミノ化合物を併用することも可能である。以下に具体例を示す。
[0099]3ーイミノイソインドリンー1ーオン、3ーイミノー4、5、6、7ーテトラクロロイソインドリンー1ーオン、3ーイミノー6、5・6、7ーテトラプロロイソインドリンー1ーオン、3ーイミノー4、5・6、7ーテトラプロロイソインドリンー1ーオン、3ーイミノー4、5・6、7ーテトラプロロイソインドリンー1ーオン、3ーイミノー5・6・ジクロロイソインドリンー1ーオン、3ーイミノー4・5、7ートリクロロー6・メトキシーイソインドリンー1ーオン、3ーイミノー5・6・ジクロロイソインドリンー1ーオン、3ーイミノー5・6・ジクロロイソインドリンー1ーオン、3ーイミノー4・5、7ートリクロロー6・メチトルインドリンー1ーオン、3ーイミノー4・5、7ートリクロロー6・メチトルインドリン・1ーオン、3ーイミノー5・6・ジクロロイソインドリンー1ーオン、3ーイミノー4・5、7ートリクロロー6・メチトルインドリン・1・ローオン、3ーイミノー4・5、7ートリクロロー6・メチトルインドリン・1・ローオン、3ーイミノー4・5、7ートリクロロー6・メチトルインドリン、1・コーオン、3ーイミノー4・5・6・アーテトラクロロイソインドリン、1・コージストキシー3ーイミノーイソインドリン、1・コーダストキシー3ーイミノーイソインドリン、1・コーダストキシー3ーイミノーイソインドリン、1・コーダスト・6・シアノイソインドリン、1・3ージイミノー4・アンインインドリン、1・3ージイミノー4・アンインインドリン、1・3ージイミノー6・シアノインインドリン、1・ロー(3・台)ピラジン、1・イミノブフタル酸イミド、1・イミノジフェン酸イミド・1・ファニルイミノー3ーイミノイソインドリン、1・(2・カリピーロ)(3、46)ピラジン、1・イミノブフタル酸イミド、1・イミノジフェン酸イミド、1・プェニルイミノー3ーイミノイソインドリン、1・(2・ケロロ)ス・4・カースーインインドリン、1・(2・ケロロ)ス・4・カースーインインドリン、1・(2・ケロロ)ス・1・ローダン・1・ロ

Range Mark 18. 3 ー 13 / 1 - ヘルバーロー - ローロン A PE MAT 18. 3 ー 15 - イン・ファースルルース 18. 1 - ベルバーロー - メアルルルカナタ 図 香稿 後 18. 3 ー 14. 2 ー 1 - ベルボース 18. 1 ペンタメチルー4ーピペリジル)アミノ]ー6ークロロー1, 3, 5ートリアジン縮合物、2ー(3, 5ージーtーブチルー4ーヒドロキシベンジル)ー2ーnーブチルマロン酸ービス(1, 2, 2, 6, 6ーペンタメチルー4ーピペリジル)、コハク酸ービス(2, 2, 6, 6ーテトラメチルー4ーピペリジエニル)エステルなどのヒンダードアミン化合物が上げられる。
【0112】さらに上記アミノ化合物の中でも特に下記式(VII)の如き少なくとも1個のアミノ基を有するアニリン誘導体であるフェリン誘導体である。 ることが好ましい。 [0113]

(VII)

$$R_1$$
 $R_2$ 
 $X_1$ 
 $X_2$ 
 $R_3$ 
 $R_4$ 

(式中、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ および $R_4$ は、各々独立して、水素、ハロゲン、アルキル基、アルコシキ基またはアミノ基を表し、 $X_1$ およびX, はアミノ基または式(b)を表し、【0114】 【化40】

 $-(S)_n - \cdot -(CH_2)_n - \cdot -CO - \cdot -CONH - \cdot 式(a) のいずれか、<math>[0115]$ Y, はーSO。 【化41】

または存在しない場合を示す。nは1または2である。)

```
ルボニルアミノ)ジフェニルメタン、4, 4ービス(oートルエンスルホニルアミノカルボニルアミノ)ジフェニルメタン4, 4ービ
  添加することも可能である。
 深加りることも明能とある。
【0118】無色または淡色の染料前駆体にたいし、上記の酸性顕色剤は5~500重量%使用することが好ましく、さらに好ましくは20~200重量%である。酸性顕色剤が5重量%以上で染料前駆体の発色が良く、発色濃度も高い。また、酸性顕色剤500重量%以下で、酸性顕色剤が残りにくく、経済的にも有利であり好ましい。
【0119】本発明の発色剤を感見記録材料として使用するも、酸性顕色剤を加えることによって画像濃度が向上し鮮
【0120】本発明の発色剤を、塗布などの方法で何らかの支持体上に発色層を形成せしめることにより、記録材料とする
 【0120】本発明の発色剤を、塗布などの方法で何らかの支持体上に発色層を形成せしめることにより、記録材料とすることができる。その構成は記録材料の種類によって異なる。本発明の発色剤は、感熱記録材料、感圧記録材料など種々の記録材料として使用することができるが、特に感熱記録材料として好適である。
【0121】記録材料が感熱記録材料である場合は、支持体上に加熱発色する感熱記録層を設ける。具体的には、上記のウレアウレタン化合物、ロイコ染料のごとき無色又は淡色の染料前駆体、後記の熱可融性物質等を分散液の形にして他の必要な成分とともに支持体上に塗工し感熱記録層とする必要がある。分散液の調射は、これらのそれぞれの化合物の1種または複数種を、水溶性高分子、界面活性剤など分散能を持つ化合物を含有する水溶液中でサンドグラインダー等で微粉砕することにより得られる。各分散液の粒子径は、0. 1~10μm特に1μm前後とする事が好ましい。特にウレアウレタン化合物を水性溶媒中で湿式粉砕する際には、水性溶媒の液温を50℃以下に維持することが望ましい。また、ウレアウレタン化合物・無色又は淡色の染料前駆体を含有する途液のpHは5~12であることが好ましい。
 しアウレタン化合物を水性溶媒中で湿式粉砕する際には、水性溶媒の液温を50°C以下に維持することが望ましい。また、ウレアウレタン化合物、無色又は淡色の染料前駆体を含有する塗液のpHは5~12であることが好ましい。【0122】その他、感熱記録層には顔料として、ケイソウ土、タルク、カオリン、焼成カオリン、炭酸カルシウム、炭酸マグネシウム、酸化チタン、酸化亜鉛、酸化珪素、水酸化アルミニウム、尿素ーホルマリン樹脂等を含有させることもできる。また、ヘッド摩耗防止、スティッキング防止などの目的でステアリン酸亜鉛、ステアリン酸カルシウム等の高級脂肪酸金属塩、パラフィン、酸化パラフィン、ポリエチレン、酸化ポリエチレン、ステアリン酸アミド、カスターワックス等のワックス類を、また、ジオクチルスルホコハク酸ナトリウム等の分散剤、ベンゾフェノン系、ベンゾトリアゾール系などの紫外線吸収剤、さらに界面活性剤、蛍光染料等も必要に応じて含有させることができる。【0123】感熱記録層の形成に用いることができるバインダーとしては、例えば、デンプン類、ヒドロキシエチルセルロース、メチルセルロース、カルボキシメチルセルロース、ゼラチン、カゼイン、ポリビニルアルコール、変性ポリビニルアルコール、ポリアクリル酸ソーダ、アクリルアミドノアクリル酸エステルメタクリル酸3元共重合体、スチレン/無水マレイン酸共重合体のアルカリ塩、エチレン/無水マレイン酸共重合体のアルカリ塩等の水溶性パインダー、およびスチレン/ブタジエン共重合体、アクリロニトリル/ブタジエン共重合体、アクリル酸メチル/ブタジエン共重合体などのラテックス系水不溶性パインダー等が挙げられる。【0124】感熱記録層の支持体としては、紙が主として用いられるが、紙の他に各種織布、不織布、合成樹脂フィルム、ラ
 テルノフタジエン共重台体なとのフテックス系水不浴性ハインダー等が挙げられる。
【0124】感熱記録層の支持体としては、紙が主として用いられるが、紙の他に各種織布、不織布、合成樹脂フィルム、ラミネート紙、合成紙、金属箔、あるいはこれらを組み合わせた複合シートを目的に応じて任意に用いることができる。感熱記録層は単一の層で構成されていても複数で構成されていてもよい。例えば、各発色成分を一層ずつに含有させ、多層構造としてもよい。また、この感熱記録層上に、1層又は複数の層からなる保護層を設けてもよいし、支持体と感熱記録層の間に、1層又は複数の層からなる中間層を設けてもよい。この感熱記録層は、各発色成分あるいはその他の成分を微粉砕して得られる複数の層からなあたができるといる。文学がなました。大持体上に塗布、乾燥することにより得ることができるとのできないなどなどにより得ることができると、大きななどなどには、またできななどなどと、
  る。塗布量は塗布液が乾燥した状態で1から15g/m² が好ましい。
 る。 塗布量は塗布液が乾燥した状態で1から15g/m²が好ましい。 【0125】本発明の発色剤を感熱記録材料として使用する場合は、その感度を向上させるために、発色剤に熱可融性物質を含有させることができる。熱可融性物質は60°C~180°Cの融点を有するものが好ましく、特に80°C~140°Cの融点を有するものが好ましい。例えば、pーベンジルオキシ安息香酸ベンジル、ステアリン酸アミド、パルミチン酸アミド、Nーメチロールステアリン酸アミド、βーナフチルベンジルエーテル、Nーステアリルウレア、N, N'ージステアリルウレア、βーナフトエ酸フェニルエステル、1ーヒドロキシー2ーナフトエ酸フェニルエステル、βーナフトール(pーメチルベンジル)エーテル、1, 4ージメトキシナフタレン、1ーメトキシー4ーベンジルオキシナフタレン、Nーステアロイルウレア、pーベンジルビフェニル、1, 2ージ(mーメチルフェノキシ)エタン、1ーフェノキシー2ー(4ークロロフェノキシ)エタン、1, 4ーブタンジオールフェニルエーテル、ジメチルテレフタレート、メタターフェニル、シュウ酸ジベンジル、シュウ酸(Pクロロベンジル)エステル等が挙げられる。さらに、4, 4'ージメトキシベンゾフェノン、4, 4'ージフロロベンゾフェノン、4, 4'ージフルオロジフェニルスルホン、4, 4'ージフルオロジフェニルスルホ
```

ン、4, 4'ージクロロジフェニルジサルファイド、ジフェニルアミン、2ーメチルー4ーメトキシジフェニルアミン、N, N'ージフェニルーpーフェニレンジアミン、1ー(Nーフェニルアミノ)ナフタレン、ベンジル、1, 3ージフェニルー1, 3ープロパンジ オン等を用いても良い。 30年で用いている。。 【0126】これらのうち、好ましくはジフェニルスルホンが用いられる。前記熱可融性物質は、単独でも、あるいは二種以上を混合して使用してもよく、十分な熱応答性を得るためには、無色または淡色の染料前駆体に対して10~300重量%用いることが好ましく、さらに、20~250重量%用いることがより好ましい。 【0127】記録材料が感圧記録材料のある場合は、米国特許第2505470号公報、同2712507号公報、同2 1012/J記録付刊が設定記録付刊でのの場合は、例えば、不四付計第23034/0万公報、同2/1230/万公報、同2/730456号公報、同2730457号公報、同3418250号公報等に開示されているような形態をとることができる。すなわち、染料前駆体を単独、または、混合して、アルキル化ナフタレン、アルキル化ジフェニル、アルキル化ジフェニル、アルキル化ジフェニル、アルキル化ジアリールエタン、塩素化パラフィン等の合成油、また、植物油、動物油、鉱物油等の単独または混合物からなる溶媒に溶解し、これをバインダー中に分散するか、またはマイクロカプセル中に含有させた分散液を支持体上にバインダー等と共に塗布することにより得る上用紙と、ウレアウレタン化合物(およびアミノ化合物あるいは/および顕色、バインダー等と共に塗布することにより得る上用紙と、ウレアウレタン化合物(およびアミノ化合物あるいは/および顕色、 利等)の分散液を塗布した下用紙の塗布面どうしを重ね合わせた感圧記録紙や、さらに片面にウレアウレタン化合物の びアミノ化合物あるいは/および顕色剤等)の何れをもマイクロカプセル化して混合塗布したセルフタイプ等種々の形態 が可能である。 【0128】マイクロカプセルの製造方法としては、米国特許第2800457号公報、同2800458号公報に開示されたコアセルベーション法、特公昭38-19574号公報、同42-446号公報、同42-771号公報等に開示された界面重合法、特公昭36-9168号公報、特公昭51-9079号公報等に開示されたin-situ法、英国特許第952807号公報、特公昭36-9168号公報、特公昭51-9079号公報等に開示されたin-situ法、英国特許第952807号公報、 同96-5074号公報等に開示された融解分散冷却法、米国特許第311140号公報、英国特許第930422号公報等 に開示されたスプレードライング法などが採用できる。 【0129】上記各公報等における染料前駆体と顕色剤に、本発明の発色剤が対応する。感圧記録層の形成にあたっては、ウレアウレタン化合物等の各成分をそれぞれ溶媒に溶解して用いるか、または分散して用いればよい。また、アミノ 化合物あるいはノおよび顕色剤を含めた発色系では、それぞれ単独で用いるか、ウレアウレタン化合物とアミノ化合物 を併用し、必要により顕色剤も併用して溶媒に溶解または分散して用いればよい。 [0134] 【発明の実施の形態】以下実施例によって本発明を更に詳しく説明する。なお、各物性の評価は以下の方法で行った。 <感熱紙発色感度>大倉電機製印字試験機で、サーマルヘッドは京セラ製KJT-256-8MGF1を用いて印可電圧2 4Vパルス幅1.5msecでの発色濃度を光学濃度計で測定した。 <耐可塑剤性>感熱記録シートを塩化ビニルラップあるいは塩化ビニルファイルにはさみ、上から300g/cm²の荷重をかけ、40℃に24時間放置して、放置後に印字部および未印字部(地肌)の濃度を目視評価し、印字濃度の消色の少 ないものを印字保存性良好とした。 <耐熱性>感熱記録シートを60℃、25%RHの環境下に24時間放置して印字の退色濃度を目視評価し、退色の少な いものを印字保存性良好とした。 <感圧紙発色濃度>上用紙と下用紙の塗布面を対向するように重ね合わせて加圧し、下用紙上に発色画像を得た。発 色画像の濃度を濃度計マクベスRD917を用いて測定した。 <耐溶剤性>発色濃度の評価で得た発色画像部にハンドクリーム(製品名:アトリックス(花王(株)社製))を薄く塗布し 常温にて7日間放置後に印字部の濃度を目視評価し、印字濃度の消色の少ないものを印字保存性良好とした。 [0135] 【実施例1】2、4ートルエンジイソシアナート10、4gに溶媒としてメチルエチルケトン20gを加え、これに4、4'ージアミノジフェニルスルホン3、7gをメチルエチルケトン30gで希釈して滴下し、常温で20時間反応させた。反応後、メチルエチルケトンを濃縮除去した後トルエンを加え、析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物8、8gを得た。次にこの化合物4gを取りフェノール15gを加え、さらにジブチルチンジラウレートを芸工品加えた後、50℃で4時間与ウェナナ、55億後、5世で大大切った地口とは関大の大大大いファ と日日和明の元日初ら、Ogで付た。 外にこの元日初すgを取ります。 かけらgを加え、こうにフラデルナンラブランデを若干量加えた後、50℃で4時間反応させた。反応後、トルエンを加え折出した結晶を濾過により回収後ヘキサンにて洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物5.2gを得た。 【0136】次にこの化合物2gを取り、2.5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉

02/12/09 11:04

砕・分散し、分散液を得た。また、3ージブチルアミノー6ーメチルー7ーアニリノフルオラン70gを8重量%ポリビニルアルコール水溶液130gと共にサンドグラインダー(ベッセル容量400ml、アイメックス社製)、回転数2000rpmで3時間 粉砕・分散して分散液を得た。

初年、カ取しし、カ取水で付に。 【0137】また、ジフェニルスルホン70gを8重量%ポリビニルアルコール水溶液130gと共にサンドグラインダー(ベッセル容量400ml、アイメックス社製)、回転数2000rpmで3時間粉砕、分散して分散液を得た。また、炭酸カルシウム10gを水30gと混合してスターラーで撹拌分散して、分散液を得た。 【0138】これらの分散液を上記化合物分散液の乾燥固形分20重量部、3ージブチルアミノー6ーメチルー7ーアニリノフルオラン分散液の乾燥固形分10重量部、ジフェニルスルホン分散液の乾燥固形分25重量部、炭酸カルシウム分散液の乾燥固形分40重量部、さらに固形分濃度16重量%のステアリン酸亜鉛分散液の乾燥固形分20重量部、さらに15重量%の以上では水水の乾燥回形分20重量部、さらに15重量%の割合(乾休其準)で増増混合して漁油を埋た 5重量%ポリビニルアルコールの乾燥固形分15重量部の割合(乾体基準)で撹拌混合して塗液を得た。

【0139】この塗液を50g/m²の秤量をもつ原紙上にバコーターのロッド番号10番で塗布し、乾燥後スーパーカレンダーで処理して感熱記録材料を得た。感度の評価結果は光学濃度1.3と良好であった。地肌の熱による変色の度合い(耐熱性)の評価結果は変色が少なく良好であった。塩化ビニルラップによる地肌被り性の評価結果は変色が少なく良好 であった。まとめて表1に示す。

[0140]

【実施例2】2、4ートルエンジイソシアナート30gに溶媒としてトルエン30gを加え、これにフェノール3.24gを加えて100°でで1時間30分反応させた。反応後トルエンを濃縮除去した後へキサンを加え、析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物6.9gを得た。次にこの化合物1.5gを取り溶媒としてトルエンを加えこれに2ーメトキシー5ーN、Nージェチルスルファモイルアニリン1.44gを加え50°でで16時間反応し析出しませままにより、15円間2800×15・15円間200×15

エンで加え、101-2-7 アイン・3-13、N-ンエ・ルヘルン・にコルン・カン・マーラン・マーラン・マーラン・マーラー はいません はいました お品を濾過により回収後 ヘキサンにて洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物2. 3gを得た。【0141】次にこの化合物2gを取り、2. 5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外のよりによれて、大きないでは、大きないでは、1000円では

は実施例1と同様にして感熱記録材料を作成し、評価を行った。結果をまとめて表1に示す。

[0142] 【実施例3】2、4ートルエンジイソシアナート30gに溶媒としてトルエン30gを加え、これにフェノール3、24gを加えて100℃で1時間30分反応させた。反応後トルエンを濃縮除去した後ヘキサンを加え、析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物6、9gを得た。次にこの化合物2gを取り溶媒としてメチルエチルケトンを加えこれに3、3、一ジアミノジフェニルスルホン0、9gを加え50℃で22時間反応し析出した結晶を濾過により関係後、オーンスでは3人に変更な特別である。またで2000年に1990年によるようにより、1000年に

より回収後へキサンにて洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物2.5gを得た。 【0143】次にこの化合物2gを取り、2.5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外

は実施例1と同様にして感熱記録材料を作成し、評価を行った。結果をまとめて表1に示す。

[0144]

【9144】 【実施例4】2、4ートルエンジイソシアナート40gに溶媒としてトルエン100gを加え、これにアニリン4、28gをトルエン40gで希釈して滴下し、5℃で1時間反応させた。反応後析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物12、2gを得た。次にこの化合物4gを取り溶媒としてメチルエチルケトンを40g加え、これにフェノール4、23gをメチルエチルケトン10gで希釈して加え90℃で3時間反応した後、5℃で6日間冷却後析出した結晶を濾過により回収し、一晩真空乾燥して白色結晶の化合物2、58gを得た。 【0145】次にこの化合物2gを取り、2、5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。

[0146]

【9146】 【実施例5】2、4ートルエンジイソシアナート30gに溶媒としてトルエン30gを加え、これにフェノール3、24gを加えて100℃で1時間30分反応させた。反応後トルエンを濃縮除去した後へキサンを加え、析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物6、9gを得た。 【0147】次にこの化合物5、4gを取り溶媒としてトルエンを加えこれに水0、9gを加え、さらにジブチルチンジラウレートを若干量加え常温で10時間反応し析出した結晶を濾過により回収後ヘキサンにて洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物2、1gを得た。次にこの化合物2gを取り、2、5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。 【0148】続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様に1、て感勢記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。

にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。

[0149]

【実施例6】2、4ートルエンジイソシアナート40gに溶媒としてトルエン100gを加え、これにアニリン4、28gをトルエン40gで希釈して滴下し、5℃で1時間反応させた。反応後析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物12、2gを得た。次にこの化合物3gを取り溶媒としてメチルエチルケトンを60g加えさらにジブチルチンジラウレートを若干量加えたのち、これに4、4'ージヒドロキシジフェニルスルホン(ビスフェノールS)1、4gをメチルエチルケトン10gで希釈して90℃で滴下し16時間反応した。反応後結晶を濾過により回収し、メチルエチルケトンで洗浄後一晩真空乾燥して白色結晶の化合物2、1gを得た。【0150】次にこの化合物2gを取り、2、5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散」、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりにト記化合物の分散液を用いた以外

砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外 は実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。

[0151]

【実施例7】2, 4ートルエンジイソシアナート88. 2gに溶媒としてメチルエチルケトン124gとジメチルホルムアミド15gを加え、これに4, 4'ージアミノジフェニルスルホン6. 3gをメチルエチルケトン25gとジメチルホルムアミド3gで希釈して滴下し、25℃で8時間反応させた。反応後、メチルエチルケトンを濃縮除去した後トルエンを加え、析出した白色の固体を濾過により回収後、トルエンにて洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物10. 0gを得た。次にこの化合物8. 4gを取りフェノール33gとメチルエチルケトン180gを加え、さらにトリエチルアミン8. 5mgを加えた後、25℃で7時間反応させた。反応後、トルエンを加え析出した結晶を濾過により回収後、トルエンにて洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物10.0gを得た

10. Ogを得た。 【0152】次にこの化合物2gを取り、2. 5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表1に示す。

[0153]

【実施例8】2, 4ートルエンジイソシアナート19. 5gに溶媒としてトルエン155gを加え、これに2、2ービス(4ーヒドロキ

シフェニル)プロパン3.2gを加え、80℃で12時間反応させた。反応後、反応液を-20℃に冷却し析出した白色の固体を濾過により回収後、クロロベンゼンに溶解し、ヘキサンを加え析出した結晶を濾過により回収後、一晩真空乾燥して白色結晶の化合物8.0gを得た。次にこの化合物4gを取り溶媒としてルエン50gを加え、これにアニリン4gを加え、2 5℃で24時間反応させた。反応後、析出した結晶を濾過により回収後、トルエンにて洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶 の化合物5. Ogを得た。

いにも 70.00 ででん。 【0154】次にこの化合物2gを取り、2.5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表1に示す。 [0155]

【実施例9】2、4ートルエンジイソシアナート27、8gに溶媒としてトルエン111gを加え、これにトルエン37gに溶解したアニリン7、4gを滴下して加え、10℃で8時間反応させた。反応後、析出した白色の固体を濾過により回収後、一晩真空乾燥して白色結晶の化合物20、0gを得た。次にこの化合物6、6gを取り溶媒としてジメチルホルムアミド20gを加え、これに2、2ービス(4ーヒドロチンフェニル)プロパン2、7gを加え、15℃で5時間を増してきせた。反応後にアセト28、15℃で5時間を増してよるない。 gを加え、さらに水160gを加えて析出した結晶を濾過により回収後、一晩真空乾燥して白色結晶の化合物9.3gを得

/-。 【0156】次にこの化合物2gを取り、2. 5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表1に示す。

【実施例10】2、4ートルエンジイソシアナート27、8gに溶媒としてトルエン111gを加え、これにトルエン37gに溶解したアニリン7、4gを滴下して加え、10℃で8時間反応させた。反応後、析出した白色の固体を濾過により回収後、一晩真空乾燥して白色結晶の化合物20、0gを得た。次にこの化合物2、8gを取り溶媒としてトルエン65gを加え、これに2、2ービス(4ーヒドロキンタール)プロパン1、14gとジブナストンラウレート2、7mgを加え、60℃で7時間である。 応後、反応液を濃縮した後、アセトンを加え、さらに水160gを加えて析出した結晶を濾過により回収後、一晩真空乾燥 して白色結晶の化合物3.5gを得た。

【0158】次にこの化合物2gを取り、2.5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉、砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表1に示す。

[0159]

【実施例11】2, 4ートルエンジイソシアナート27. 8gに溶媒としてトルエン111gを加え、これにトルエン37gに溶解したアニリン7. 4gを滴下して加え、10℃で8時間反応させた。反応後、析出した白色の固体を濾過により回収後、一晩真空 空乾燥して白色結晶の化合物3. Ogを得た。

【0160】次にこの化合物2gを取り、2. 5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外 は実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表1に示す。

【実施例12】2, 4ートルエンジイソシアナート30gに溶媒としてトルエン30gを加え、これにフェノール3. 24gを加えて100℃で1時間30分反応させた。反応後トルエンを濃縮除去した後へキサンを加え、折出した白色の固体を濾過により 回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物6. 9gを得た。次にこの化合物2. 7gを取り溶媒としてジメチルホルムアミドを30g加え、これに4, 4'ージアミノベンズアニリド1. 2gを加え、さらにジブチルチンジラウレートを3mg加えて25℃で24時間反応とした。反応液にメタノールを投入し折出した結晶を濾過により回収後洗浄し一晩真空乾 燥して白色結晶の化合物2.3gを得た。

【0162】次にこの化合物2gを取り、2. 5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録材料を作成し、評価を行った。結果をまとめて表1に示す。

[0163]

【実施例13】2、4ートルエンジイソシアナート10、4gに溶媒としてメチルエチルケトン20gを加え、これに3、3'ージアミノジフェニルスルホン3、7gをメチルエチルケトン30gで希釈して滴下し、15℃で3時間反応させた。析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンにて洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物6、3gを得た。次にこの化合物3、0gを取りフェノール15gを加え、さらにジブチルチンジラウレートを3mgを加えた後、50℃で3時間反応させた。反応後、反応液にヘキサンを加え析出した結晶を濾過により回収後洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物3、3gを得た。【0164】次にこの化合物2gを取り、2、5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表1に示す。【0165】 [0165]

【実施例14】2、4ートルエンジイソシアナート40gに溶媒としてトルエン100gを加え、これにアニリン4.28gをトルエン40gで希釈して滴下し、5℃で1時間反応させた。反応後析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物12.2gを得た。次にこの化合物5gを取り溶媒としてメチルエチルケトンを40g加え、さらにジブチルチンラウレートを5mg加えた。これにpーメトキシフェノール2.58gをメチルエチルケトン10gで希釈して加え90℃で6時間反応した後、反応液をヘキサンに投入し、析出した結晶を濾過により回収し、一晩真空乾燥して白紫 色結晶の化合物3.7gを得た。

【0166】次にこの化合物2gを取り、2. 5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。 続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。 結果をまとめて表2に示す。

【実施例15】2,4-トルエンジイソシアナート40gに溶媒としてトルエン100gを加え、これにアニリン4.28gをトルエン40gで希釈して滴下し、5℃で1時間反応させた。反応後析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物12.2gを得た。次にこの化合物5gを取り溶媒としてメチルエチルケトンを40g加え、さらにジブチルチンラウレートを5mg加えた。これにpークレゾール2.22gをメチルエチルケトン10gで希釈して加え90℃で6時間反応した後、反応液をヘキサンに投入し、析出した結晶を濾過により回収し、一晩真空乾燥して白色結晶のル合物2.2+4.84 化合物3.7gを得た。

【0.168】次にこの化合物2gを取り、2.5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。 [0169]

【実施例16】2、4ートルエンジイソシアナート40gに溶媒としてトルエン100gを加え、これにアニリン4. 28gをトルエン40gで希釈して滴下し、5℃で1時間反応させた。反応後析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物12. 2gを得た。次にこの化合物5gを取り溶媒としてメチルエチルケトンを40g加え、さらにジブチルチンラウレートを5mg加えた。これにpークロロフェノール2. 64gをメチルエチルケトン10gで希釈して加え90℃で5時間反応した後、反応液をヘキサンに投入し、析出した結晶を濾過により回収し、一晩真空乾燥して白色結

は実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。

【実施例17】2,4ートルエンジイソシアナート40gに溶媒としてトルエン100gを加え、これにpーメトキシアニリン5.66gをトルエン40gで希釈して滴下し、10℃で1時間反応させた。反応後析出した白紫色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白紫色結晶の化合物13.4gを得た。次にこの化合物5gを取り溶媒としてメチルエチルケトンを65g加え、さらにジブチルチンラウレートを5mg加えた。これにフェノール2.37gをメチルエチルケトン15gで希釈して加え90℃で4時間反応した後、反応液を濃縮し、5℃で1日間冷却後析出した結晶を濾過により回収し、一晩真変数は、50点を得た。 空乾燥して白紫色結晶の化合物2.50gを得た。

王牝床じて日常已相間のた日初2.50gを下7.。 【0172】次にこの化合物2gを取り、2.5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。 [0173]

【実施例18】2、4ートルエンジイソシアナート40gに溶媒としてトルエン100gを加え、これにpーアミノアセトフェノン6.2 1gをトルエン30gとメチルエチルケトン30gで希釈して滴下し、25℃で20時間反応させた。反応後析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物13.0gを得た。次にこの化合物5gを取り溶媒としてメチルエチルケトンを65g加え、さらにジブチルチンラウレートを5mg加えた。これにフェノール2.28gをメチルエチルケトン15gで希釈して加え90℃で4時間反応1.0-を得た。

過により回収し、一晩真空乾燥して白色結晶の化合物1. Ogを得た。 【0174】次にこの化合物1gを取り、2. 5重量%ポリビニルアルコール水溶液4gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。

【実施例19】2、4ートルエンジイソシアナート30gに溶媒としてトルエン30gを加え、これにフェノール3、24gを加えて100℃で1時間30分反応させた。反応後トルエンを濃縮除去した後へキサンを加え、析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物6、9gを得た。次にこの化合物5、0gを取り溶媒としてトルエン100gを加えこれにアニリン3、50gを加え25℃で3時間反応し析出した結晶を濾過により回収後ヘキサンにて洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物5、5gを得た。【0176】次にこの化合物2gを取り、2、5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録材料を作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。【0177】

【実施例20】2,4ートルエンジイソシアナート30gに溶媒としてトルエン30gを加え、これにフェノール3.24gを加えて100℃で1時間30分反応させた。反応後トルエンを濃縮除去した後ヘキサンを加え、析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物6.9gを得た。次にこの化合物5.0gを取り溶媒としてトルエン100gを加えこれにpートルイジン3.00gを加えて3時間反応し析出した結晶を濾過により回収後ヘキサンルエン100gを加えるより、2000を加えて3.45円の2000を加えて3.45円の2000を加えて3.45円の2000を加えて3.45円の2000を加えて3.45円の2000を加えて3.45円の2000を加えて3.45円の2000を加えて3.45円の2000を加えて3.45円の2000を加えて3.45円の2000を加えて3.45円の2000を加えて3.45円の2000を加えて3.45円の2000を加えて3.45円の2000を加えて3.45円の2000を加えて3.45円の2000を加え、3.45円の2000を加え、これにフェノール3.24回の2000を加え、これにフェノール3.24回の2000を加え、これにフェノール3.24回の2000を加え、これにフェノール3.24回の2000を加えて3.45円の2000を加え、これにフェノール3.24回の2000を加えて3.45円の2000を加え、これにフェノール3.24gを加えて1

ルエン100gを加えてればアードルインン3.00gを加え250で3時間及応じが出した結晶を濾過により回収後ペギリンにて洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物5.5gを得た。 【0178】次にこの化合物2gを取り、2.5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録材料を作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。

【実施例21】2,4ートルエンジイソシアナート30gに溶媒としてトルエン30gを加え、これにフェノール3.24gを加えて100℃で1時間30分反応させた。反応後トルエンを濃縮除去した後へキサンを加え、析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物6.9gを得た。次にこの化合物5.0gを取り溶媒としてトルエン100gを加えこれにpークロロアニタン3.58gを加え25℃で6時間反応の析出した結構を濾過により回収後、キャストラン3.58gを加え25℃で6時間反応の析出した結構を濾過により回収後、キャストラン3.58gを加える3.58gを加え、これにフェノール3.24gを加えて3.58gを加え、これにフェノール3.24gを加えて3.58gを加え、これにフェノール3.24gを加えで3.58gを加えて3.58gを加えで3.58gを3.5 ルエン 100gを加えて10cp プロロケーテン3. 38gを加え20 でも時間及じて初田でた相間を過過により回収後ペキサンにて洗浄し一晩真空乾燥して白紫色結晶の化合物7. 0gを得た。次にこの化合物2gを取り、2. 5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。 【0180】続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様

にして感熱記録材料を作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。 [0181]

【実施例22】ジフェニルメタンー4、4'ージイソシアナート10gに溶媒としてメチルエチルケトン120gを加え、これにアニリン3.72gをメチルエチルケトン15gで希釈して滴下し、25℃で3時間反応させた。反応後析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物11.8gを得た。次にこの化合物5gを取り溶媒としてメチルエチルケトンを80g加え、これにフェノール2.06gをメチルエチルケトン15gで希釈して加え70℃で8時間反 応した後、反応液を濃縮・冷却し、析出した結晶を濾過により回収し、一晩真空乾燥して白色結晶の化合物2.7gを得

へ。 【0182】次にこの化合物2gを取り、2.5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。 [0183]

【実施例23】2, 4ートルエンジイソシアナート30gに溶媒としてトルエン30gを加え、これにフェノール3. 24gを加えて100℃で1時間30分反応させた。反応後トルエンを濃縮除去した後へキサンを加え、析出した白色の固体を濾過により 回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物6. 9gを得た。次にこの化合物2. 0gを取り溶媒としてト

ルエン30gを加え、これにパラフェニレンジアミンO. 41gを加え50℃で10時間反応し析出した結晶を濾過により回収後へキサンにて洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物2. 3gを得た。 【0184】次にこの化合物2gを取り、2. 5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は出来の1.1元度数記録せばれた成果、2000元末の1.1元度数記録せばれた成果、2000元末の1.1元度数記録せばれた成果、2000元末の1.1元度数記録せばれた成果、2000元末の1.1元度数記録せばれた成果、2000元末の1.1元度数記録せばれた成果、2000元末の1.1元度数記録せばれた成果、2000元末の1.1元度数記録せばれた成果、2000元末の1.1元度数記録せばれた成果、2000元末の1.1元度数記録せばれた成果、2000元末の1.1元度数記録せばれた成果、2000元末の1.1元度数記録せばれた成果、2000元末の1.1元度 は実施例1と同様にして感熱記録材料を作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。

【9185】 【実施例24】2,4ートルエンジイソシアナート30gに溶媒としてトルエン30gを加え、これにフェノール3.24gを加えて100℃で1時間30分反応させた。反応後トルエンを濃縮除去した後ヘキサンを加え、析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物6.9gを得た。次にこの化合物2.0gを取り溶媒としてトルエン30gを加え、これにロージアニシジン0.90gを加え50℃で6時間反応し析出した結晶を濾過により回収後ヘキサルにて洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物2.6gを得た。 【0186】次にこの化合物2gを取り、2.5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施側1と同様にして吸熱配線材料を作成し、評価を行った、結果をまとめて表2にます

は実施例1と同様にして感熱記録材料を作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。

[0187]
【実施例25]2, 4ートルエンジイソシアナート30gに溶媒としてトルエン30gを加え、これにフェノール3. 24gを加えて100℃で1時間30分反応させた。反応後トルエンを濃縮除去した後ヘキサンを加え、析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物6. 9gを得た。次にこの化合物2. 0gを取り溶媒としてトルエン30gを加え、これに4, 4'ージアミノジフェニルエーテル0. 75gを加え50℃で16時間反応し析出した結晶を濾過により回収後ヘキサンにて洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物2. 4gを得た。「0188」次にこの化合物2gを取り、2. 5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外は実施例1と同様にして感熱記録材料を作成し、評価を行った。結果をまとめて表のに示す。

は実施例1と同様にして感熱記録材料を作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。

【9189】 【実施例26】2、4ートルエンジイソシアナート30gに溶媒としてトルエン30gを加え、これにフェノール3.24gを加えて100℃で1時間30分反応させた。反応後トルエンを濃縮除去した後ヘキサンを加え、析出した白色の固体を濾過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物6.9gを得た。次にこの化合物2.0gを取り溶媒としてトルエン30gを加え、これに4、4'ージアミノジフェニルメタン0.74gをメチルエチルケトン10gと共に加え、50℃で10時間反応し析出した結晶を濾過により回収後ヘキサンに洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物2.1gを得た。【0190】次にこの化合物2gを取り、2.5重量%ポリビニルアルコール水溶液8gと共にペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。続いて、実施例1で得られた化合物の分散液の代わりに上記化合物の分散液を用いた以外付実施例1と同様に「て感熱記録対対を作成」。評価を行った、結果をまとめて表2に示す。 [0189] は実施例1と同様にして感熱記録材料を作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。

[0191] 【比較例1】実施例1で合成したウレアウレタン化合物の代わりに2、2ービス(4ーヒドロキシフェニル)プロパンを用いた 以外は、実施例1と同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表1に示す。

[0192] 【比較例2】実施例1で合成したウレアウレタン化合物の代わりに4,4'ージフェニルウレアを用いた以外は、実施例1と 同様にして感熱記録シートを作成し、評価を行った。結果をまとめて表2に示す。

(0193)

(表)		7
	感熱紙感度	耐可塑剤性 (印字保存性)
実施例1	1. 3	<b>©</b>
実施例 2	1. 0	0
実施例3	1. 3	<b>©</b> .
実施例7	1. 3	<b>©</b>
実施例8	1. 3	0~@
実施例 9	1. 3	0~0
実施例10	1. 3	0~0
実施例11	1. 3	0~@
実施例12	1. 0	Ο,
実施例13	1. 3	0
比較例1	1. 3	<b>x</b>

- 1. 耐可塑剂性(印字保存性)
  - ◎~退色がほとんど無い。
  - .○~色調に若干の変化があるが、かすれなどは無い。
  - △~明らかに退色が生じている。
  - ×~色が消滅している。
- 2. 感度は、光学濃度 (OD値) の高いものほど良好。

[0194] 【表2

2]	感熱紙感度	耐熱性 (印字保存性)
実施例4	1. 3	0
実施例 5	1. 2	<b>©</b>
実施例 6	1. 0	0
実施例14	1. 2	<b>©</b>
実施例15	1. 2	<b>©</b>
実施例16	1. 3	0
実施例17	1. 2	0
実施例18	1. 2	0
実施例19	1. 3	<b>©</b>
実施例20	1. 1	0
実施例21	1. 1	0
実施例 2 2	1. 0	0
実施例23	1. 0	0
実施例24	1. 0	0
実施例25.	1. 1	©
実施例26	1. 1	©
比較例 2	0. 6	×

- 1. 耐熱性 (印字保存性)
  - ◎~退色がほとんど無い。
  - ○~色調に若干の変化があるが、かすれなどは無い。
  - △~明らかに退色が生じている。
  - ×~色が消滅している。
- 2. 感度は、光学濃度(OD値)の高いものほど良好。

#### [0195]

【実施例27】■上用紙の作成スチレンー無水マレイン酸共重合体を少量の水酸化ナトリウムと共に溶解したpH4. Oの5%水溶液100重量部中に3ージエチルアミノー7ークロロフルオラン2. 5重量部を溶解した日石ハイゾールN-296(商品名、日本石油化学製オイル)80重量部を乳化した。一方、メラミン10重量部、37%ホルマリン水溶液25重量部、水65重量部を水酸化ナトリウムでpH9. Oとし、60℃に加熱したところ、15分で透明になり、メラミンーホルマリン初期縮合物が得られた。この初期縮合物を可能に加え、60℃に保ちながら4時間撹拌を続けた後室温まで冷却した。またまで、20円カプセル公費液の開発公は45%できった。

た。得られたマイクロカプセル分散液の固形分は45%であった。
【0196】このようにして得られたマイクロカプセル分散液を紙に塗布乾燥することにより上用紙を得た。
■下用紙の作成2、4ートルエンジイソシアナート30gに溶媒としてトルエン30gを加え、これにフェノール3.24gを加えて100℃で1時間30分反応させた。反応を接入ルエンを結果の作る他のでで1時間30分反応させた。反応を持入の名替見の作る性の2.5万円では、100℃で1時間30分反応させた。反応を持入の名替見の作る性の2.5万円ではより、100℃で1時間30分反応させた。反応を持入の名替見の作る性の2.5万円ではより、100℃で1時間30分反応させた。反応を持入の名を持入の作る。

て100℃で1時間30分反応させた。反応依下ルエンを涙箱除去した依へキサンを加え、析出した日色の回体を源過により回収後、ヘキサンで洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物6.9gを得た。次にこの化合物2gを取り溶媒としてメチルエチルケトンを加えこれに4,4'ージアミノジフェニルスルホン0.9gを加え50℃で22時間反応し析出した結晶を濾過により回収後ヘキサンにて洗浄し一晩真空乾燥して白色結晶の化合物2.3gを得た。 【0197】次にこの化合物15gを取り、2重量%ポリビニルアルコール水溶液45gと共に常温にてペイントシェーカーで45分間粉砕・分散し、分散液を得た。また、炭酸カルシウム60gを水90gと混合してスターラーで撹拌分散して、分散液を得た。塗液は、上記化合物分散な40重量部、炭酸カルシウム分散液125重量部、さらに10重量%ポリビニルアルコール水溶液150重量が表現会、撹拌して調整して過去 ル水溶液120重量部を混合、撹拌して調整して得た。

【0198】この塗液を40g/m²の秤量をもつ原紙上にバコーターのロッド番号10番で塗布し、下用紙を得た。発色濃度の評価結果は光学濃度0.7と良好であった。ハンドクリームによる耐溶剤性の評価結果は印字部の判読は可能であり 良好であった。結果をまとめて表3に示す。

[0199] 【比較例3】実施例5に使用したウレアウレタン化合物の代わりに顕色剤である活性白土を用いた以外は、実施例8と同 様にして感圧記録材料を作成し、評価を行った。結果をまとめて表3に示す。 【0200】 【表3】\_\_\_\_\_

1 <del>2</del> 37	感圧紙邊度	耐溶剤性 (ハンドクリーム)
実施例27	. 1. 3	<b>©</b>
比較例3	0. 9	×

- 1. 発色濃度は、光学濃度(OD値)の高いものほど良好。
- 2. 耐溶剤性 (ハンドクリーム)
  - ◎~退色がほとんど無い。
  - 〇~色調に若干の変化があるが、かすれなどは無い。
  - △~明らかに退色が生じている。
  - ×~色が消滅している。

【0201】 【発明の効果】特定のウレアウレタン化合物を用いることで、画像保存性および発色感度に優れた発色剤及び記録材料 を安価に提供できる。

# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

## **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original
documents submitted by the applicant.
Defects in the images include but are not limited to the items checked:

☐ BLACK BORDERS
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
FADED TEXT OR DRAWING
$\square$ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
□ OTHER:

# IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.